

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/14>

\* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/14chemistry>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/14chemistry1>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade14>

[bot\\_kwlinks/me.t//:https](https://me.t/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الثاني عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

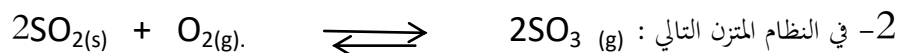
قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

الزمن : 15 دقيقة

اختبار قصير ثاني ( كيمياء )  
قسم الكيمياء و الفيزياءالادارة العامة لمنطقة ..... التعليمية  
للف الثاني عشر علميالسؤال الاول: أ) اكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا

1- تعمل المواد المحفزة للتفاعل على ----- حاجز التنشيط فتزداد سرعة التفاعل.



يعبر عن ثابت الاتزان بالعلاقة : .....

السؤال الثاني : أ) على لما يلي تعليلا علميا صحيحا :

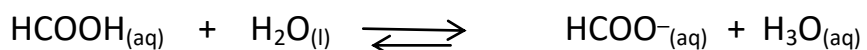
تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع برادة الحديد اسرع من تفاعله مع قطعة كبيرة من الحديد لها نفس الكتلة

.....

.....

ب) حل المسألة التالية :

ترك محلول لحمض الفورميك في الماء حتى حدث الاتزان التالي :

فاذا وجد تركيز كاتيون الهيدرينيوم عند الاتزان في المحلول يساوي (  $4.2 \times 10^{-3} M$  ) و قيمة ثابت الاتزان(  $K_{eq} = 1.764 \times 10^{-4}$  ) احسب تركيز حمض الفورميك (  $HCOOH$  ) عند الاتزان

-----

.....

.....

الزمن : 15 دقيقة

الادارة العامة لمنطقة ..... التعليمية  
للفص الثاني عشر علمي  
اختبار قصير ثاني ( كيمياء )  
قسم الكيمياء و الفيزياء

السؤال الاول : أ) اكمل العبارات التالية بما يناسبها علميا:

1- المركب الذي يتكون لحظيا عند قمة حاجز طاقة التنشيط هو -----

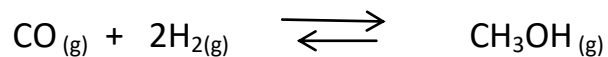
2- تتناسب سرعة التفاعل الكيميائي تناسباً ----- مع درجة الحرارة

السؤال الثاني : أ) عللي لما يلي تعليلا علميا صحيحا :

يمنع التدخين في المناطق التي تستخدم فيها الانابيب المعبأة بالاكسجين

ب) حل المسألة التالية : (  $1^{1/2} = 1^{1/2} \times 1$  )

يحضر الميثانول  $CH_3OH$  في الصناعة تبعا للتفاعل التالي :



فاذا وجد عند الاتزان ان المخلوط يحتوي على ( 0.0406 mol ) من الميثانول و ( 0.302 mol ) من الهيدروجين

و ( 0.107 mol ) من اول اكسيد الكربون و ان حجم الاناء يساوي ( 2L ) احسب ثابت الاتزان  $K_{eq}$